



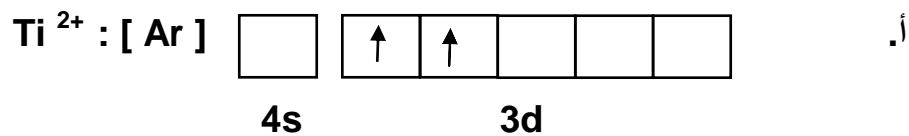
**نموذج الإجابة**

**الاختبار التجريبي 2016**

**الكيمياء - تأسيسي**

**الصف الثاني عشر**

الإجابة الصحيحة	رقم السؤال
B	1
C	2
A	3
B	4
D	5
C	6
B	7
D	8
C	9
A	10
D	11
B	12
A	13



ب. الأيون الأكثر استقراراً هو  $\text{Ti}^{4+}$

ج. لأن المدار **3d** يكون فارغ مما يعطي استقراراً وثبات الأيون .

**عناصر الحل الصحيحة:**

عنصر رئيسي واحد للاجابة على الفرع أ بصورة صحيحة

عنصر رئيسي واحد للاجابة على الفرع ب بصورة صحيحة

عنصر رئيسي واحد للاجابة على الفرع ج بصورة صحيحة

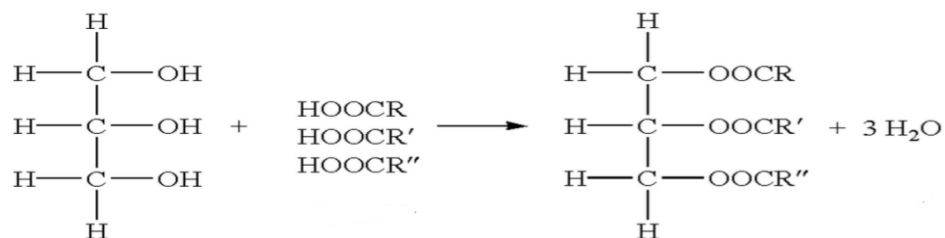
أ. لأن الرابطة بين ذرات الكربون أقوى من بين ذرات السيليكون وبالتالي يستطيع الكربون أن يكون سلاسل طويلة من ذرات الكربون (catenation) وتكون أكثر ثباتا واستقرار بسبب أن طاقة هذه الروابط مرتفعة.

ب. أي إجابة صحيحة مما يلي:

الألماس	الجرافيت
صلب قاس عديم اللون	صلب هش أسود
عازل	موصل للتيار الكهربائي
تنتظم ذرات الكربون في شبكة ثلاثية الأبعاد ضخمة	تنتظم ذرات الكربون على شكل طبقات متتالية
ترتبط كل ذرة كربون بأربع روابط تساهمية قوي	ترتبط كل ذرة كربون بثلاث روابط تساهمية قوية

#### عناصر الحل الصحيحة:

عنصر رئيسي واحد للإجابة على الفرع أ بصورة صحيحة  
عنصران رئيسيان للإجابة على الفرع ب بصورة صحيحة



ب. رابطة إستر

ج. التركيب الكيميائي للأحماض الدهنية الداخلة في تكوين المركب يحدد حالته عند درجة حرارة الغرفة :

صلب : يحتوى على أحماض دهنية مشبعة

سائل : يحتوى على أحماض دهنية غير مشبعة

عناصر الحل الصحيحة:

عنصر رئيسي واحد للإجابة على الفرع أ بصورة صحيحة

عنصر رئيسي واحد للإجابة على الفرع ب بصورة صحيحة

عنصر رئيسي واحد للإجابة على الفرع ج بصورة صحيحة

أ. المركب A :  $(C_2H_5Br)$

ب . المركب B :  $(C_6H_5Br)$  أقل نشاطاً

ج. التفسير : ثبات حلقة البنزين بسبب الرنين

عناصر الحل الصحيحة:

عنصر رئيسي واحد للاجابة على الفرع أ بصورة صحيحة  
عنصر رئيسي واحد للاجابة على الفرع ب بصورة صحيحة  
عنصر رئيسي واحد للاجابة على الفرع ج بصورة صحيحة